Résultat de la recherche 15/05/2006

L2 ANSWER 1 OF 1 CA COPYRIGHT 2006 ACS on STN AN 6:10780 CA

OREF 6:1660c

TI Mono- and dichlorohydrin. PA Chem. Fabrik Griesheim-Elektron

DT Patent LA Unavailable

FAN, CNT 1 PATENT NO.

EATENT NO. KIND DATE APPLICATION NO. DATE

DE 238341 19080318 DE <--

PI DE 288341 19080318 DE <-AB Mono- and dichlorohydrin are obtained readily and smoothly by adding small
ants. of esters of inorganic or organic acids to glycerol.

## PATENT SPECIFICATION No. 238341

CLASS 12 o, GROUP 5

5

10

Published 19 September 1911

CHEMISCHE FABRIK GRIESHEIM-ELEKTRON IN FRANKFURT A.M. Process for the synthesis of mono- and dichlorohydrin from glycerol and gaseous hydrochloric acid

#### Patented in the German Reich on 18 March 1908

It is known that in the reaction of gaseous hydrochloric acid on glycerol, chlorohydrins 1.5 formed, although the yields obtained here are not satisfactory. An improvement is achieved in the process protected by Patent 197308 by adding organic carboxylic acids. It has now been found that a smooth formation of mono- and dichlorohydrin is achieved if small amounts 20 of esters of organic or inorganic acids are added to the glycerol.

### Examples:

25

30

1. At water bath temperature (about 95°), dry hydrochloric acid gas is introduced into a mixture of 250 g of glycerol (specific weight 1.26) and 5 g of acetin until the weight has increased by 115 q (somewhat more than 1 mol. HCl). During distillation of the crude product produced in this way under reduced pressure, about 220 g of monochlorohydrin (= 73% of theory) pass over at a pressure of 18 to 22 mm and at a temperature of 120 to 160°, the fraction from 70 to 35 120°C contains 23 g of dichlorohydrin while the residue consists of unchanged glycerol.

- 2. The same amount of monochlorohydrin is obtained from  $250~{\rm g}$  of glycerol and  $5~{\rm g}$  of monochlorohydrin under the same conditions.
- 5 3. In a similar way, when adding 2% ethyl chloroacetate, a yield of 70% of monochlorohydrin is obtained, and when adding 2% coconut oil, a yield of 65% of monochlorohydrin is obtained.

10 PATENT CLAIM:

of inorganic or organic acids.

Process for the synthesis of mono- and dichlorohydrin from glycerol and gaseous hydrochloric acid, characterized in that dry hydrochloric acid gas is 15 allowed to act upon glycerol in the presence of esters



**PATENTSCHRIFT** 

- № 238341 -

KLASSE 120. GRUPPE 5./04

# CHEMISCHE FABRIK GRIESHEIM-ELEKTRON IN FRANKFURT A. M.

Verfahren zur Darstellung von Mono- und Dichlorhydrin aus Glycerin und gasförmiger Salzsäure.

Patentiert im Deutschon Reiche vom 18. März 1908 ab.

Es ist bekannt, daß bei der Einwirkung von gnaßrmiger Saltsäure auf Glyverin Chlorbydrine, gebäldet werden, doch sind die hierbei erziehten Ausbeuten nicht befriedigend. Eine Ver-5 besserung wird bei dem durch Zeustt organischer Carbonätune erzielt. Es wurde nun gefunden, daß eine glatte Bildung von Monound Dichlorbydrin erzeicht wird, wenn män 10 dem Glyverin geringe Mengen von Estern organischer oder anorganischer Säuren zufügt.

Beispiele:

r. In ein Gemisch, von 250 g Glycerin (spez. 15 Gew. 1,26) und 5 g Acetin wird bei Wasserbadtemperatur (stwa 95) trockenes Salssäurgas bis zu einer Gewichtszunahme von 115 g (etwas mehr als 1 Mol. HC) eliogelette Bohproduktes im Vakuum gehen bei einem Drucke von 18 bis 22 mm und bei einer Temperatur von 120 bis 160° etwas 202 g Monochlorhydrin

(= 73 Prozent der Theorie) über, in der Fraktion von 70 bis 120° C. inden sich 23 g Dichlorhydrin, während der Rückstand aus un- 25 verändertem Glycerin besteht.

2. Aus 250 g Glycerin und 5 g Monochlorhydrin wird unter densalben Bedingungen die gleiche Menge Monochlorhydrin erhalten. 3. Auf ähnliche Weise erhält man bei Zu- 30

3. Auf ähnliche Weise erhält man bei Zusatz von 2 Prozent Chlorestigsäureäthylester eine Ausbeute von 70 Prozent Monochlorhydrin, bei Zusatz von 2 Prozent Cocosol eine Ausbeute von 65 Prozent Monochlorhydrin.

#### PATENT-ANSPRUCH:

Verfahren zur Darstellung von Monound Dichlorhydrin aus Giycerin und gasförmiger Salzsäure, dadurch gekennzeichnet, daß man trockenes Salzsäuregas auf Giycerin bei Gegenwart von Estern anorganischer oder organischer Säuren einwirken läßt.